

(19) 대한민국특허청(KR)
(12) 공개특허공보(A)

(51) 。 Int. Cl. ⁷
H01L 21/312

(11) 공개번호 특2002-0063923
(43) 공개일자 2002년08월05일

(21) 출원번호	10-2002-7008481		
(22) 출원일자	2002년06월28일		
번역문 제출일자	2002년06월28일		
(86) 국제출원번호	PCT/US2000/35639	(87) 국제공개번호	WO 2001/48805
(86) 국제출원출원일자	2000년12월29일	(87) 국제공개일자	2001년07월05일

(81) 지정국 국내특허 : 캐나다, 일본, 대한민국,
 EP 유럽특허: 오스트리아, 벨기에, 스위스, 독일, 덴마크, 스페인, 프랑스, 영국, 그리스, 아
 일랜드, 이탈리아, 룩셈부르크, 모나코, 네덜란드, 포르투갈, 스웨덴, 핀란드, 사이프러스,
 터키,

(30) 우선권주장 09/474,399 1999년12월29일 미국(US)

(71) 출원인 일렉트론 비전 코포레이션
 미국 캘리포니아 92131, 샌디에이고, 캐논 로드 캐롤 10119

(72) 발명자 리브세이윌리엄알
 미국캘리포니아주92131산디에고리프우드플레이스10317
 로즈매튜이
 미국캘리포니아주92037라울라이엘파세오그란드8316
 루비아레즈안소니엘
 미국캘리포니아주92064포웨리아화니웨이13746
 톰프슨헤이케
 미국캘리포니아주92108산디에고#2216스테이션빌리지레인8248
 웅셀머
 미국캘리포니아주92129산디에고#8811키카코트9988
 말로우에트레이
 미국캘리포니아주92037라울라이엘파세오그란드8316
 넬시마크
 미국캘리포니아주92026에스콘디도비아살레르노1537

(74) 대리인 양지순

심사청구 : 없음

(54) 전자빔 방사를 이용하여 스핀-온 유전막을 경화하는 방법

요약

본 발명의 전자빔 노광 방법은 반도체 웨이퍼상에 형성된 스핀-온-글래스 또는 스핀-온 중합물 유전성 재료를 경화하는 수단을 제공한다. 상기 유전성 재료는 다층의 집적 회로를 제조하는 공정 중에 도전성 금속층을 절연하고 토포그래피를 평탄화한다. 상기 방법은 소프트 진공 환경에서 대형의 일정한 전자빔 노광 시스템을 사용한다. 비경화된 유전성 재료로 코팅된 웨이퍼는 유전성 재료의 전체 두께를 통과하기에 충분한 에너지의 전자로 조사되며 동시에 적외선 히터에 의해 가열된다. 전자빔 총 조사량과 에너지, 웨이퍼의 온도 및 분위기와 같은 공정 상태를 조절함으로써, 경화되는 유전 재료의 특성이 변성될 수 있다.

대표도

도 1

명세서

기술분야

본 발명은 대체로 반도체 디바이스 제조에 관한 것이며, 더욱 구체적으로는 반도체 디바이스에 사용되는 스핀-온 절연 재료를 경화하는 방법에 관한 것이다.

배경기술

극고밀도(ultra-large scale) 집적 회로 제조시에 다단계의 상호 연결에 사용되는 층간 절연체는 (금속 도체 간에) 높은 중횡비의 갭에서의 갭 충전도와 고평탄도의 토포로지를 제공하는 것이 요구되고 있다. 이러한 요구 사항을 만족하기 위하여, 수많은 레벨간 절연 형성 공정이 연구되고 있다. TEOS (Tetraethylorthosilicate) 기반의 화학 기상 증착(CVD)과, 화학 기계 연마(CMP)와 조합된 바이어스된 고밀도 플라즈마 CVD가 개발되었다. 이들 기술에는 파티클 발생, 공정 신뢰도, 비용 및 갭 충전력을 비롯한 수많은 문제점이 있다. 현재까지 이용되고 있는 스핀-온-글래스 공정법은 다른 기술보다 간단하고 갭 충전도 및 평탄도가 우수하다.

집적 회로 공정 기술에 있어서, 고수율의 신뢰할 만한 상호 연결 구조를 제조하기 위해서는 임계 치수와 라인폭을 유지하면서 일정한 두께의 금속층의 증착 및 후속되는 패터닝이 필요하다. 이 공정의 목적은 금속화 단계전에 기판이 평탄화되지 않는다면 실현되기 어렵다. 즉, 매끈한 토포그래피(smooth topography)를 생산하기 위하여 더 낮은 상호 연결 레벨에서 근접 패킹된 수직벽 금속 라인 사이의 공간에 층간 절연체를 채워야만 한다. 스핀-온-글래스 재료는 두꺼운 층으로 형성되어 경화될 때 균열되는 특성 때문에 두께에 제한이 있다. 스핀-온-글래스 액체는 통상 실리콘 산소 네트워크의 중합물로 구성되며 유기 용제(통상 끓는점이 높은 용제와 끓는점이 낮은 용제의 화합물)에 용해되는데, 이들 중 하나가 실록산이다. 용해된 스핀-온-글래스 재료는 고속에서 스핀됨으로써 반도체 웨이퍼상에 도포된다. 스핀-온-글래스 재료가 갭과 집적 회로 웨이퍼의 비평탄한 토포로지를 채움으로써, 평탄화가 이루어진다. 기판상에 스핀된 후에, 끓는점이 낮은 용제는 저온의 열판 베이킹(bake)을 통해 배출된다. 이어서 웨이퍼는 진공이나 질소 분위기에서 300-400℃까지 가열된다. 이것은 후속의 공정 단계에서 균열과 부식의 원인이 될 수 있는 끓는점이 높은 용제 및 성분을 제거한다. 매우 얇은 코팅이 이런 식으로 도포된다. 두꺼운 코팅이 도포되면, 스핀-온-글래스막은 베이킹 단계에서의 수축으로 인해 균열된다. 두꺼운 코팅이 필요하다면, 다중 코팅이 도포되어야 하며 진공 베이킹되어야 한다. 이것은 수반되는 시간 소모적인 공정 단계로 인해 바람직하지 않고 구성막이 최종 경화시에 여전히 균열될 수 있다. 스핀-온-글래스 층을 형성하는 최종 단계는 초고온에서의 경화 단계이다. 바람직한 막 특성을 달성하기 위해서는 800~900℃만큼이나 고온이 요구되지만, 집적 회로 제조시, 스핀-온-글래스막이 경화될 수 있는 최대 온도는 알루미늄 상호 연결부를 용융할 가능성이나 집적 회로의 기타 부품들의 유해 충격의 가능성 때문에 종종 450℃로 제한된다.

상기 저온에서의 경화 단계 후에, 일부 스핀-온-글래스 재료는 상당량의 잔여 실라놀(silanol)과 탄소를 함유하기 때문에, 수분을 용이하게 흡수할 수 있다. 스핀-온-글래스막의 유전 특성(예컨대, 유전 상수)은 실라놀 및 막의 수분 함유량에 의해 영향을 받는다. 유전 상수가 신호 도체간에 절연 장벽이 되어, 따라서 회로의 상위 동작 주파수를 결정할 것이기 때문에 집적 회로의 제조시에 스핀-온-글래스는 낮은 유전 상수를 갖는 것이 가장 중요하다. 고온에서 스핀-온-글래스를 경화하는 열경화 방법의 가장 큰 단점은 스핀-온-글래스막이 균열된다는 것이다. 스핀-온-글래스는 (기관 인터페이스에서) 수평면으로 강제되기 때문에, 수직 방향으로만 오직 수축할 수 있다. 이것은 초고온에서 베이킹되는 경우 스핀-온-글래스막에 상당한 응력을 생성한다. 이러한 응력과, 이에 따른 균열은 이 방법의 유리한 특징, 즉 평탄화와 우수한 겹 충진력에도 불구하고 스핀-온-글래스 응용 분야를 제한하였다. 또한, 열경화된 스핀-온-글래스의 식각률은 열에 의해 성장된 산화물의 식각률과 비교할 때 불량하다. 그러므로, 물리적 특성을 향상시키면서 스핀-온-글래스의 수반된 균열을 줄이기 위하여 저온에서 스핀-온-글래스를 경화하는 어떤 수단을 구비하는 것이 바람직하다.

낮은 유전 상수의 절연 재료의 중요성이 증대하는 것과 마찬가지로 집적 회로의 특질 치수가 낮아짐에 따라, 유기 중합물 스핀-온 유전성 재료가 도입되었다. 이 재료 역시 고온에서의 경화 단계를 필요로 한다.

절연 재료를 경화하기 위한 수많은 상이한 기술이 제안되었다. 미국 특허 번호 제5,192,164호와 제5,192,715호에서, 슬리와(Sliwa)는 하드 경화(hard curing) 중에 균열없이 스핀-온-글래스를 신장 및 수축시키는 채워지지 않은 공극(void)이 금속 상호 연결부간에 스핀-온-글래스의 평탄화 식각(etch back)시에 생성되는 기술을 제안하였다. 이 방법의 결점은 추가 공정 단계가 필요하며, 오염 물질이 채워지지 않은 공극에 채워질 가능성이 있다는 것이다. 후속되는 고온의 베이킹 단계에서 실질적으로 금속 도체의 부식을 일으키는 가스가 공극 내부에 트랩될 수 있다.

스핀-온-글래스를 경화하는 다른 방법은 이온 주입에 의한 것이다. 미국 특허 제5,192,697호에서, 레웅(Leong)은 이온 주입법을 이용하여 스핀-온-글래스를 경화하는 방법을 고안하였으며, 이 이온 주입법은 산화물 식각률을 향상시키면서도 저온 경화를 가능하게 한다. 고에너지 이온이 스핀-온-글래스층에 주입되어 발열(heating) 및 교차 결합(crosslinking)을 일으킨다. 이 기술의 단점은 단지 비교적 얇은 층($\sim 1000-2000 \text{ \AA}$)만이 경화될 수 있으며, 고진공 환경($< 2 \times 10^{-5} \text{ Torr}$) 및 고가의 장비를 필요로 한다는 것이다. 또한, 고에너지 이온은 산화물의 격자 구조에 손상을 일으킬 수 있고 하부에 깔린 활성 회로에 방사성 장애를 일으킬 수 있다. 심지어 더 두꺼운 산화물층을 통과하기 위해서는 더욱 손상 정도가 높고 심한 주입 에너지가 필요하다. 모리야(Moriya)에 의해 제시된 바와 같이(엔 모리야 등의 "Modification Effects in Ion-Implanted SiO_2 Spin-in-Glass," J. Electrochem. Soc., Vol 140, No. 5, 1993년 5월, pp. 1442-1450), 고에너지 이온으로 인한 손상이 스핀-온-글래스(SOC)막 특성을 과감하게 변형시킬 수 있다.

스핀-온-글래스를 경화하기 위해 제안되었던 또다른 기술은 자외선 방사 및 열판을 사용하는 것이다. 미국 특허 제4,983,546호에 있어서, 현(Hyun) 등은 420°C 에서 경화되는 열경화된 스핀-온-글래스보다 특성이 우수한 스핀-온-글래스를 달성할 수 있다고 주장한다. 그러나, 개시되어 있는 공정은 $800-900^\circ\text{C}$ 에서 경화되는 스핀-온-글래스보다 우수한 품질을 생산하지 못한다. 수분 흡수로 인한 수반된 균열 및 디라미네이션(delamination)을 일으킬 수 있는 탄소 및 실라놀이 여전히 존재한다.

영-범 고(Young-Bum Koh) 등은 스핀-온-글래스의 교차 결합을 위해 포커스된 이온 빔 조사법을 이용했다("Direct Patterning of Spin-on-Glass by Focused Ion Beam Irradiation," Jpn. J. Appl. Phys., Vol 31, (1992) p. 4479-4482). 그들은 스핀-온-글래스의 이온빔 조사법을 열처리법과 비교하였다. 탄소가 850°C 의 열경화시에는 제거되지만, 고 조사량의 이온빔 조사에서는 탄소가 제거되는 것이 아니라 탄소가 환원된다. 또한, 그들은 전자빔 조사시에는 SOC 재료를 교차 결합하기 위해 이온빔 조사보다 2-3차수 더 높은 조사량을 필요로 한다고 말한다. 이것은 SOG의 전자빔 공정이 더 긴 공정 시간을 필요로 한다는 것을 나타낸다.

수많은 연구자들은 전자빔 조사법에 의한 실록산 기형(type) 재료의 교차 결합이 직접 패터닝에 적합하고 리소그래피에서 이용된다고 보고하고 있다. 스핀-온-글래스막을 교차 결합하는데 전자빔 사용이 고려되고 있다. 이마이(A. Imai)와 후쿠다(H. Fukuda)는 용제에서 불용해되는 SOG를 형성하기 위하여 자유롭게 포커스된 전자빔을 이용하여 스핀-온-글래스를 교차 결합하고 반도체 기판상에 직접 패터닝하는 방법을 발표하였다(" Novel Procces for Direct Delineation of Spin on Glass(SOG), " Japanese J. Appl. Physics, Vol. 29, No.11, 1990, pp. 2653-2656). 그러나, 이마이와 후쿠다는 최종 경화 용도가 아니라 단지 스핀-온-글래스 패터닝 용도로 전자빔 이용을 설명하고 있다.

SOG 재료의 최종 경화 단계를 수행하는데 고에너지 전자를 이용하는 것은 전자빔 리소그래피 툴에 의한 비교적 낮은 조사량 노광에 의해 반도체 산화물층에서의 유도된 손상의 내력(histroy)으로 인해 명백하지 않다. 그러므로, 전자의 조사량의 더 높은 차수에서 반도체 산화물을 노광하는 것은 고수율 장치 공정에서는 금지된 것으로 보인다. 게다가, 전하 축적, Si-SiO₂ 인터페이스에서 전자 상태 형성 및 산화물에서의 유도된 전자 트랩을 비롯하여, 전자빔이 반도체 산화물을 노광시킬 때 발견되는 무수한 해로운 영향이 있다. 이러한 영향은 MOS 디바이스에 다음의 문제점, 즉 임계 전압 시프트, 트랜지스터에서 채널 유동성 저하, 열전자 효과를 일으킨다. 전자빔 리소그래피에서 사용되는 조사량의 범위는 5~100μ C/cm²이다. 스핀-온-글래스를 완전 경화하는데 필요한 높은 조사량의 차수는 반도체 디바이스에서 산화물을 활성화하는데 막대한 손실을 일으키는 것으로 보인다. 또한 이것은 SOC 경화를 위해 전자빔을 사용하는 시도를 낙담시키는 것일 수 있다.

많은 종래 기술에서는 고조사량의 전자빔으로 조사될 때, 전자빔 조사법이 SOG 재료를 경화하는데 있어 부적합한 선택이게 하는, 반도체 산화물에 대한 전자빔 손상을 보여준다. 고에너지 전자가 산화물층에 입사될 때, 이 전자들이 전자홀 쌍을 생성한다. 일단 생성되면 그 쌍들은 산화물의 전계(field)에 의해 분리될 수 있다. 매우 유동적인 전자들이 비교적 신속하게 표면이나 도체층으로 이동하는 반면, 홀은 실리콘 이산화물/실리콘 인터페이스 근처에서 트랩될 수 있다. 이 트랩 공정을 양전하 축적이라고 부른다. 양전하 축적은 온도에 좌우된다. 온도가 낮으면 낮을수록, 홀이 저온에서 덜 유동적이게 됨에 따라 전하 축적이 활발해진다. 실리콘 이산화물/실리콘 인터페이스에서의 전자 상태로 인해 후속되는 C-V 곡선이 이상적인 평행 시프트 대신에 전압축을 따라 연신된다. 인터페이스 상태가 존재할 때 임의의 게이트 바이어스에서 실리콘 밴드밴딩(bandbending)이 덜 달성되기 때문에 연신이 발생한다.

인터페이스 상태는 네거티브하게 충전될 수 있고 MOS 트랜지스터의 임계 전압에 영향을 끼칠 수 있다. 전자빔 방사에 의해 실리콘 이산화물막에서 중성 전자 트랩이 생성될 수 있다.

방사로 인한 중성 전자 트랩은 열전자 불안정성을 강화시킬 수 있다. 소형 치수의 MOS 트랜지스터에 있어서, 실리콘 기판에서 실리콘 이산화물층으로의 열전자 방출이 일어날 수 있다. 이들 전자의 일부가 트랩될 수 있다. 이 트랩된 전하는 임계 전압 시프트와 초전도성 열화(transconductance degradation)와 같은 바람직하지 못한 영향을 일으킨다.

반도체 제조시에 쓰이는 일부 재료를 경화시키는 전자빔의 결점이 종래 기술에서 보고되어 있으며, 열경화법의 문제를 막는 스핀-온 유전성 절연체를 경화하는 방법이 여전히 필요하다. 열경화된 막과 비교해서, 저온과 단시간의 공정 시간으로 비교할 만한 또는 향상된 특성의 유전성막을 제공하는 경화 방법을 개발하는 것이 바람직할 것이다.

발명의 상세한 설명

설명되는 본 발명은 소프트 진공 환경에서 스핀-온-글래스 또는 스핀-온-중합물 유전성 절연 재료를 조사하여 적외선 램프와 함께 상기 재료를 간접적으로 가열하기 위해 대면적 전자빔을 이용한다. 스핀-온 유전성 재료의 전자빔 조사법은 열경화되었던 동일한 재료의 특성과 비교할 때 유사하거나 향상된 특성을 가진 유전성막을 제공한다. 지정된 전자빔 총 조사량, 재료의 온도 및 분위기에서, 전자빔 경화는 열경화보다 경화된 재료에 낮은 유전 상수를 제공할 수 있다. 또

한, 전자빔 경화법은 완충된 산화물 식각 용액에서 식각률을 낮추고 열경화법과 비교할 시 재료의 화학 기계 연마를 변경시킬 수 있다. 또한, 전자빔 경화에 걸리는 공정 시간은 통상의 열경화 공정의 공정 시간보다 짧다.

또한, 본 발명의 한 측면에 있어서, 스핀-온-글래스 층이나 스핀-온-중합물 층의 특성을 변성하는 방법은 동일 재료의 열경화된 층의 유전 상수보다 작거나 거의 같은 유전 상수를 상기 층에 제공하기 위하여 충분한 전자 조사량이 축적될 때까지, 비산화성 환경에서 대면적 전자빔으로 상기 층을 조사하고, 이와 동시에 상기 층에 열을 가하는 단계를 포함한다. 쓰일 수 있는 총 조사량은 10 내지 100,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ (microCoulombs per square centimeter) 사이이다. 조사량이 100 내지 100,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 사이이면 양호하고, 약 2,000 내지 5,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 사이이면 가장 좋다. 전자빔은 0.1 내지 100 keV 사이의 에너지에서 전달되고, 0.5 내지 20 keV 사이의 에너지이면 양호하고, 1 내지 10 keV 사이면 가장 좋다. 전자빔 전류 범위는 0.1 내지 100 mA이고, 1 내지 30 mA이면 양호하고, 3 내지 20 mA이면 가장 좋다. 총 전자 조사량은 단일 전압에서 가해질 수 있다. 선택적으로, 조사량은 전압 감소 단계로 분할되며, 재료가 바닥부 위에서부터 경화되는 일정한 조사량 공정을 제공한다. 전자빔 경화 공정 중에, 웨이퍼는 10 내지 1000°C의 온도에서 유지된다. 웨이퍼 온도는 30 내지 500°C이면 양호하고 200 내지 400°C 사이이면 가장 좋다.

본 발명의 또다른 측면에 따르면, 집적 회로 디바이스 제조 방법이 제공된다. 이 방법은 기판상에 금속막을 패터닝하는 단계와, 상기 금속막상에 스핀-온-글래스 층이나 스핀-온-중합물 층을 증착하는 단계와, 전술한 바와 같이 상기 층을 조사하는 단계와, 상기 조사층에 비아(via)를 패터닝하는 단계 및 상기 비아를 금속으로 충전하는 단계를 포함한다. 이 공정은 다중 금속 상호 연결층을 생성하기 위해 반복될 수 있다.

도면의 간단한 설명

도 1과 도 2는 전자빔 노광 장치와, 경화되는 기판 및 진공실을 도시하는 본 발명의 공정의 단면도이다.

도 3은 300 내지 400°C의 공정 온도에서 3,000, 5,000 및 7,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 로 조사한 후에 얼라이드시그널사(AlliedSignal Inc.)의 312B 및 512B 메틸실록산막의 경화후 수축률을 나타낸 그래프이다.

도 4는 300 내지 400°C의 공정 온도에서 3,000, 5,000 및 7,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 로 조사한 후에 얼라이드시그널사의 312B 및 512B 메틸실록산막의 굴절률을 나타낸 그래프이다. 덧붙여, 또한, RT에서 0 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 로 표시되는, 비경화된 막에 대한 굴절률도 도시된다.

도 5는 300 내지 400°C의 공정 온도에서 3,000, 5,000 및 7,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 로 조사한 후에 얼라이드시그널사의 312B 및 512B 메틸실록산막의 유전 상수를 나타낸 그래프이다. 400°C에서의 열경화한 후의 유전 상수가 "400" 이라고 표시된 사용량에 도시된다.

실시예

전자빔 조사법은 반도체 디바이스에서 절연성 유전층을 형성하는 스핀-온-글래스 및 스핀-온 중합물 재료를 경화하는데 쓰인다. 전자빔 총 조사량 및 에너지, 층의 온도 및 분위기와 같은 공정 상태를 조절함으로써, 경화되는 유전층의 특성이 변성될 수 있다. 특히, 소정의 공정 상태에서, 전자빔 경화법은 종래의 열 공정에 의해 경화된 동일한 재료의 유전 상수보다 유전 상수가 낮은 막을 제공한다. 종래의 열공정은 스핀-온 층을 약 350 내지 500°C 사이의 온도에서 약 30분을 초과하는 시간 동안 처리되는, 반도체 제조시에 주로 이용된 단계와 같은 공정을 포함한다.

통상의 스피-온-글래스 재료는 메틸실록산(methylsiloxane), 메틸실세스퀴옥산(methylsilsesquioxane), 페닐실록산(phenylsiloxane), 페닐실세스퀴옥산(phenylsilsesquioxane), 메틸페닐실록산(methylphenylsiloxane), 메틸페닐실세스퀴옥산(methylphenylsilsesquioxane) 및 규산염 중합물을 포함한다. 스피-온-글래스 재료는 또한 일반식이 $(H_{0-1.0} SiO_{1.5-2.0})_x$ 인 하이드로젠실록산(hydrogensiloxane) 중합물과, 일반식이 $(HSiO_{1.5})_x$ 인 하이드로실세스퀴옥산(hydrosilsesquioxane)을 포함하고, 여기서 x 는 8보다 크다. 또한 하이드로젠실세스퀴옥산 및 알콕시하이드리도실록산(alkoxyhydridosiloxane) 또는 하이드록시하이드리도실록산(hydroxyhydridosiloxane)의 공중합물도 포함된다. 스피-온-글래스 재료는 추가적으로, 일반식이 $(H_{0-1.0} SiO_{1.5-2.0})_n (R_{0-1.0} SiO_{1.5-2.0})_m$ 인 유기하이드리도실록산 중합물과, 일반식이 $(HSiO_{1.5})_n (RSiO_{1.5})_m$ 인 유기하이드리도실세스퀴옥산 중합물을 포함하고, m 은 0보다 크고 n 과 m 의 합은 약 8보다 크며 R 은 알킬이나 아릴기이다.

종종 스피-온-중합물이라고 불려지는 유기 중합물 유전 재료는 폴리이미드(polyimide), 폴리테트라플루오로에틸렌(polytetrafluoroethylene), 파릴렌(parylene), 불화성(fluorinated) 및 비불화성(non fluorinated) 폴리(아릴렌 에테르) 및 페닐에티닐레이티드(phenyl-ethynylated) 방향성 단량물 및 올리고머에서 얻어지는 중합물 재료를 포함하고, 예컨대 폴리(아릴렌 에테르)는 상표명 FLARETM 으로 엘라이디시그널사로부터 입수 가능하고, 다른 재료 중 하나는 상표명 SiLKTM 으로 다우 케미컬사(Dow Chemical Company)에 의해 제공된다.

본 발명에 따라, 스피-온-글래스와 스피-온-중합물 재료를 저온에서 경화하는 방법이 도 1과 도 2에 도시되어 있다. 기관(27)은 압력 15~40 밀리토르의 진공실(20)에서, 전자가 소스와 기관 표면 사이의 트랜짓(tranit)에서 이온을 생성하기에 전자 소스로부터 충분한 거리에서 전자 소스 아래에 배치된다. 전자는 소프트 진공(15~40 밀리토르) 환경 내부에서 작용할 어떤 종류의 소스에서도 발생할 수 있다. 이것에 특히 적합한 소스는 미국 특허 번호 제5,003,178호에서 개시되어 있으며, 상기 문헌은 본 명세서에 참조 문헌으로 포함된다. 이것은 소프트 진공 환경에서 작용할 수 있는 대형의 일정하고 안정적인 소스이다. 캐소드(22)는 전자를 방출하고 전자들은 캐소드와 애노드(26) 사이의 전계에 의해 가속된다. 이들 2개의 전극간의 전위는 캐소드(22)에 인가되는 고전압 공급원(29)과 애노드(26)에 인가되는 바이어스 전압 공급원(30)에 의해 발생된다. 전자가 기관(27)상에 코팅된 유전층(28)을 조사한다. 유전층(28)은 전술한 임의의 스피-온-글래스 또는 스피-온-중합물 재료일 수 있다. 유전층(28)의 전체 두께를 완전하게 통과할 수 있는 충분한 전자 에너지가 선택된다. 예컨대, 6000 Å 두께 막을 통과하는데 9 keV의 전자빔 에너지가 사용된다. 양자 램프(quartz lamp)가 기관의 바닥부를 조사하여 전자빔과 독립적인 발열을 제공한다. 기재 번호 32로 표시되는 가변 누설 밸브 또는 질량 흐름 제어기는 소프트 진공 환경을 유지하기 위해 적합한 가스를 누설하는데 사용된다.

도 2를 참조하면, 애노드(26)와 기관(27)간의 거리(46)를 통과하는 전자(45)는 영역(38)에 위치하는 가스 분자를 이온화하여 양이온을 발생시킨다. 이들 양이온(43)은 기재 부호 42로 나타내는 바와 같이, 추가 전자를 발생시키기 위해 이들 양이온이 캐소드를 향하여 가속될 수 있는 애노드(26)에 다시 끌려 온다. 기관(27)상에 있는 유전막(28)은 절연체이고 전자 충격하에서, 기재 번호 47에서 지시된 바와 같이, 네거티브하게 충전되기 시작할 것이다. 그러나, 기관 표면 근처에서 양이온은 이 음전하에 끌려 당겨진 후 중성화될 것이다. 램프(36)[도 1 참조]가 웨이퍼 또는 기관을 조사 및 가열하므로써, 그 온도를 조절한다. 웨이퍼는 진공 환경 속에 있으며 열적으로 격리되므로, 웨이퍼는 방사에 의해 가열 또는 냉각될 수 있다. 램프가 소등되면 웨이퍼는 그 열을 주위의 표면으로 방사시켜서 서서히 냉각된다. 본 발명의 일실시예에서 웨이퍼는 전체 공정 내내 전자빔에 의해 조사되고 동시에 적외선 램프에 의해 가열된다.

본 방법에 있어서, 스핀-온-글래스 또는 스핀-온-중합물 재료를 함유하는 용액이 스핀-코팅 또는 선택적으로 분무-코팅 또는 침지-코팅과 같은 종래 수단에 의해 기판(27)상에 도포되어 유전층(28)이 형성된다. 집적 회로 디바이스는 통상 다층 금속층 및 금속 상호 연결 층을 포함한다. 기판(27)은 다층의 금속층 디바이스 상에 놓인 임의의 층이나 층의 스택을 나타낸다. 코팅된 기판은 재료를 경화하고 굴절률, 부식성 화학제에 대한 내성 및 유전 상수와 같은 소정의 막 특성에 작용하도록 충분한 조사량이 축적될 때까지 전자에 의해 조사된다. 총 조사량은 10 내지 100,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 사이에서 사용될 수 있다. 가급적, 100 내지 10,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 사이의 조사량이면 양호하고, 2,000 내지 5,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 가 사용되면 가장 좋다. 전자빔은 0.1 내지 100keV 사이의 에너지에서 가해지며, 0.5 내지 20keV 사이이면 양호하고, 1 내지 10keV 사이의 에너지이면 가장 좋다. 전자빔의 전류 범위는 0.1 내지 100mA 사이에 있고, 1 내지 30mA 사이에 있으면 양호하고, 3 내지 20mA 사이이면 가장 좋다. 전체 전자빔 조사량은 단일 전압에서 가해질 수 있다. 선택적으로, 특히 막의 두께는 약 0.25 μm 보다 더 두껍고, 조사량은 전압 감소 단계로 분할되며, 이것은 재료가 하부 위에서 경화되는 "일정한 조사량" 공정을 제공한다. 고 에너지 전자는 막에 더 깊게 통과한다. 이런 방식으로, 전자빔 통과 깊이는 경화 공정 중에 변화하므로 막을 통하여 일정한 에너지 분배가 일어난다. 이러한 변화는 잔여 용제 등의 휘발성 성분이 편향 또는 균열과 같은 임의의 손상을 일으키는 일없이 막에 남겨지게 한다.

전자빔 경화 공정 중에, 웨이퍼는 10~1000 $^{\circ}\text{C}$ 의 온도에서 유지된다. 웨이퍼 온도는 30~500 $^{\circ}\text{C}$ 사이면 양호하고, 200~400 $^{\circ}\text{C}$ 에 있으면 가장 좋다. 적외선 양자 램프(36)는 웨이퍼 온도가 원하는 공정 온도에 이를 때까지 계속해서 켜져 있다. 램프는 가변 듀티 사이클에서 소등 및 점등되어 웨이퍼 온도를 제어한다. 소프트 진공 환경에서 통상의 예비 공정 가스로는 질소, 아르곤, 산소, 암모니아, 형성가스, 헬륨, 메탄, 수소, 시레인(silane) 및 이들의 혼합물이 포함된다. 다양한 유전성 재료에 있어서, 비산화성 공정 분위기가 사용된다. 실록산 재료의 이산화물로의 완전 변성 등의 다른 응용 분야에서는, 산화성 분위기가 적합하다. 전자빔 조사량, 에너지 및 전류의 최적 선택과, 공정 온도 및 공정 가스는 스핀-온-글래스 또는 스핀-온-중합물 재료의 구성에 좌우된다.

메틸실록산 스핀-온-글래스 재료에 있어서, 예컨대, 총 조사량이 약 3,000 내지 5,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 이고, 온도가 300~400 $^{\circ}\text{C}$ 이며 아르곤 분위기에서 전자빔 경화법은 종래의 열경화된 막과 거의 동일한 굴절률을 갖는 막을 제공한다. 또한, 하기의 예시 1의 데이터에서 나타내는 바와 같이, 3,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$, 300 $^{\circ}\text{C}$ 에서 경화된 막의 유전 상수는 2.8이었고 5,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$, 300 $^{\circ}\text{C}$ 에서 경화된 막의 유전 상수는 2.9였는데, 이것은 열경화된 막의 유전 상수 3.1과 비교될 수 있다. 또한, 전자빔 경화는 완충된 산화물 식각 용액에서 식각률을 낮추고 재료의 화학적 기계 연마를 조절한다는 점에서 열경화의 결과와 비교할 때 유리한 효과가 있다. 또한, 전자빔 경화법은 400 $^{\circ}\text{C}$ 에서 1시간이 걸리는 통상의 열경화 공정과 비교할 시 공정 시간을 줄인다. 5mA에서 총 조사량 3,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 에 걸리는 공정 시간은 약 10분이다. 전자빔 공정 시간은 총 조사량에 정비례하고 전류에 반비례한다. 또한, 처리량을 향상시키기 위해서, 단시간의 공정은 제조시 집적 회로 디바이스가 높은 온도에 노광되는 총 시간을 감소시키는 유리한 효과가 있다. 요약하면, 전자빔 경화법은 더 짧은 공정 시간에, 열경화된 막과 비교할만 하거나 우수한 특성을 지닌 메틸실록산막을 제공한다. 또한, 예컨대 조사량이 7,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 으로 조사량이 더 높아질 때, 전자빔 경화는 유전 상수가 약 4이고 조사량이 낮을 때 얻어지는 굴절률보다 굴절률이 더 높다고 알려진 실리콘 산화물과 유사한 재료로 메틸실록산 막을 변성시킨다는 것을 발견하였다. 그러므로, 전자빔 경화 공정에서 총 조사량을 조절함으로써 막 특성을 변성시키는 것이 가능하다.

폴리(아릴렌 에테르) 스핀-온-중합물 재료, 특히 FLARETM란 상표명으로 얼라이드시그널사에서 제공되는 재료의 전자빔 경화시에도 역시 유리한 결과를 얻을 수 있었다. 하기의 예시 2에서 제시되는 바와 같이, 3,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 의 총 조사량, 300 $^{\circ}\text{C}$, 아르곤 분위기에서의 전자빔 경화시 1.72의 굴절률에, 경화로 인한 수축률이 6%인 막이 생성되며, 이 값들은 400 $^{\circ}\text{C}$ 에서 1시간 동안 열경화로 달성되는 값과 동일하다. 열경화된 막의 유전 상수가 2.9~3인 것에 비교할 때 총 조사량 3,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 에서의 전자빔 경화된 막의 유전 상수는 2.5~2.6이다. 총 조사량 5,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 의 전자빔 경화시 유전 상수가 2.4~2.5로 추가 감소된다. 전자빔 경화된 막의 FTIR 스펙트럼은 열경화된 막의 FTIR 스펙트럼과 매우 유사하며, 이것은 전자빔 조사가 열경화와 유사한 화학적 변화를 유도하는 것을 나타낸다. 산화 작용의 증거는 그 2개의 스펙트럼 중 어느 것에서도 관찰되지 않는다.

스핀-온-글래스 및 스핀-온-중합물 재료의 전자빔 경화는 반도체 제조 공정에 용이하게 통합된다. 통상의 공정에서, 금속막 또는 금속막의 층 스택이 기판상에 증착된다. 금속막 스택은 표준 포토리소그래피 및 식각 공정 단계를 이용하

여 패터닝된다. 스핀-온-글래스 또는 스핀-온-중합물 유전성 재료를 함유하는 코팅 용액이 패터닝된 스택에 도포된다. 코팅된 스택은 본 발명의 방법에 따라 대면적 전자빔 소스를 이용하여 처리된다. 서브트랙티브(subtractive) 알루미늄이나 알루미늄 상감 공정(damascene processing)에 있어서, 전반적인 평탄화를 위한 화학 기계 연마를 위해 유전성 재료는 실리콘 이산화물 층으로 덮여질 수 있다. 구리 상감 공정에 있어서, 유전층에는, 식각 중지재(etch stop)로서 역할하거나 화학 기계 연마 과정에서 유전층을 보호하기 위해 하드 마스크 재료가 코팅된다. 전술한 바와 같이, 더 높은 전자빔 조사량에서, 스핀-온-글래스 재료는 실리콘 산화물과 유사한 특성을 갖도록 변성될 수 있다. 따라서, 전자빔 조사법은 유전성 재료 위에 별도의 층을 증착할 필요성을 없애고, 하드 마스크로서 역할하도록 예컨대 메틸실록산 스핀-온-글래스 재료의 상단층을 변성하는데 이용될 수 있다.

공정 흐름에 있어서, 서브트랙티브 알루미늄 공정에서 비아(via)는 표준 포토리소그래피와 식각 공정을 이용하여 유전층에 패터닝된다. 비아는 금속 상호 연결층을 연결하기 위해 금속으로 충전된다. 알루미늄이나 구리 상감 공정에 있어서, 비아와 트렌치는 모두 절연 재료로 패터닝된다. 비아와 트렌치는 장벽층으로 충전된 후 금속으로 충전된다. 금속층은 화학 기계 연마에 의해 평탄화된다. 원하는 만큼의 다수의 층이 동일한 일련의 단계를 반복함으로써 금속층 위에 형성된다.

전자빔 조사에 대한 이전의 보고서와 대조적으로, 소프트 진공 환경에서의 대면적 전자빔 노광의 결합은 전자빔 조사의 불해한 영향을 감소시킨다. 전자빔 리소그래피에 있어서, 소형의 정밀하게 포커스된 고전류 밀도의 빔이 기판상에 편향된다. 고진공 환경에서 노광된 산화물의 표면상의 입사빔은 표면상에 전하를 축적하여 산화물층에 거쳐 높은 전계를 발생시킨다.

본 발명에서는 상반되는 방법으로, 대면적 전자 소스가 소프트 진공 상태(10~40 밀리토르)에서 전체 웨이퍼를 조사한다. 전자총의 애노드로부터 기판으로 통과하는 전자는 일부의 가스 분자들을 이온화하여 양이온을 생성한다. 기판상에서의 임의의 전하 축적은 웨이퍼 표면 부근에서 양전하에 의해 신속하게 중성화된다. 이것은 도전성 코팅에 대한 어떠한 요구 조건없이도 스핀-온-글래스 절연막의 노광이 전하를 고갈시키게 한다. (절연 또는 실리콘 이산화물 층 내부에서) 부기판 전하 방전은 전자빔에 의해 유도된 도전성에 의해 이루어진다. 전체 웨이퍼가 고에너지 전자빔에 의해 동시에 노광된다. 그러므로, 전체적으로 조사된 표면은 도전성이 되고 입사 전자가 양전하에 의해 중성화되는 표면으로 입사 전자에 의해 주입된 전하를 방전시킬 수 있다.

또한, 대면적 전자빔 조사와 스핀-온-글래스의 온도 상승과의 결합이 전자빔을 주입함으로써 생성된 전하 축적을 방전시키는 산화물 층의 전자빔 도전성을 강화시킨다는 것을 발견하였다. 이것은 산화물층에서 임의의 전하 트랩이나 양전하 축적을 유도하는 일없이 실리콘 이산화물이 교차 결합되고 경화되게 해준다. 이것은 새롭고 참신한 결과이다. 전자빔에 의해 유도된 (온도 상승과 함께 더욱 도전성이 되는) 도전 효과는 기판 온도에 좌우된다. 본 발명에서 설명된 방법은 통상 200~400℃ 사이의 기판 온도를 사용한다. 이 공정 온도는 전자빔에 의해 유도된 도전성 효과를 향상시키며 따라서, 벌크 부기판층에서의 전하 방전을 촉진시켜 전자/홀 트랩의 형성을 축소하거나 제거한다. 전자빔에 의해 유도된 도전성에 대한 초기 작업시에, 산화물 층에서 바이어스 전계는 이 바이어스 전계가 제로로 감소하기 전에 전자빔이 제거되면 산화물 층에 전하를 트랩할 수 있다는 것을 발견하였다. 이것은 바이어스 전계가 고진공 상태에서 산화물상의 표면 전하에 의해 생성되는 전자빔 리소그래피를 사용한 경우이다. 반대로, 입사 전자빔의 제거 전에 바이어스가 제로로 감소되면 트랩되는 전하는 없다는 것을 발견하였다. 표면 전하가 본 발명에서 설명되는 전자빔 노광 장치에서 연속적으로 중성화되므로, 입사빔이 턴오프될 때 산화물에서 거의 적거나 또는 제로의 바이어스가 나타난다. 이것은 산화물 층에서 발생하는 전하 트랩이 없다는 전술한 상태를 중복 설명한다.

전자빔 리소그래피에서, 정밀하게 포커스된 빔은 웨이퍼 표면의 소형 부분 위에서 조사한다. 입사빔 아래에 있는 산화물은 도전성이겠지만, 인접한 영역은 도전성이 아니며, 디바이스 인터페이스에 거쳐 측면 바이어스 전계가 생성된다. 본 발명에서 설명하는 바와 같이, 전자빔에 의한 완전한 웨이퍼 노광에 의해, 웨이퍼의 전체 표면과 매설된 산화물은 조사 중에 도전성이 되므로 입사빔의 소광시에 전하 트랩을 생성할 측면 바이어스 전계는 없다.

본 발명의 다른 실시예에 있어서, 웨이퍼를 가열하는데 적외선 램프가 쓰이지 않는다. 전자빔이 웨이퍼를 조사하고 가열하는데 모두 사용된다. 더욱 빠른 공정 시간을 달성하기 위하여 초고전류 밀도의 전자 조사를 이용함으로써, 전자빔이 웨이퍼를 가열할 것이라는 것을 알게 되었다. 빔의 전력이 방사에 의해 웨이퍼가 소실하는 전력보다 크다면(웨이퍼는 열에 의해 도전성이된 표면과 열적으로 고립되므로), 웨이퍼는 발열할 것이다. 이 경우, 빔 전류와 빔 전압의 곱(전력 = 전류 × 전압)은 웨이퍼에 의해 방사되는 전력보다 크므로, 웨이퍼는 전자빔에 의해 가열된다.

본 발명의 추가 실시예에 있어서, 웨이퍼 또는 기판은 냉각된 판을 통해 냉각될 수 있다. 이것은 주위 온도에 가깝게 웨이퍼 또는 기판을 유지할 것이며 스피너-온 글래스막은 전자빔 조사에 의해서만 여전히 경화될 수 있다. 이 공정은 전술한 실시예에서 이용된 200℃에서도 조차 전달수 없는 디바이스에 대해 이용될 수 있다.

예시 1

제품명 312B와 512B으로 엘라이드시그널사(미국 뉴저지주 노리스타운 소재)에서 제공되는, 메틸실록산 스피너-온-글래스 재료로 이루어진 막이 다이-니폰 스크린(Dia-Nippon Screen) 스피너 코터(spincoater)를 이용하여, 30초 동안 3000 rpm으로 실리콘 웨이퍼상에서 스피너 코팅되고, 80, 150, 250℃에서 각각 1분 동안 베이킹됨으로써 준비되었다. 일정한 조사량(4단계) 전자빔 조사가 하기의 표 1에서 주어진 조건에 따라 5mA, 300℃ 및 400℃, 전체 조사량 3,000, 5,000, 7,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 로 아르곤 분위기 상태에서 수행되었다. 전자빔 조사를 위해 엘라이드시그널사(뉴저지주 노리스타운 소재)에서 입수할 수 있는 ElectronCure system이 이용되었다.

[표 1]

3000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$			5000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$			7000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$		
단계	조사량	전압	단계	조사량	전압	단계	조사량	전압
1	1950	7.5	1	3250	7.5	1	4550	7.5
2	450	3.7	2	750	3.7	2	1050	3.7
3	300	3	3	500	3	3	700	3
4	300	3	4	500	3	4	700	3

메틸실록산 조사 공정 조건

막 두께는 21 포인트 막 두께 맵을 이용하여 J.A.Woollam M-88 분광 타원계로 측정하였다. 예비 경화되며, 포스트(post) 베이킹시 312B 재료는 두께가 2900 내지 3000 Å 사이에 있었고, 포스트 베이킹시 512B 재료는 두께가 4800 내지 5500 Å 사이였다. 전자빔 처리 후에 두께 변화를 나타낸 막 수축률이 도 3에 그래프로서 도시된다. 막 수축률은 300℃에서의 전자빔 처리시 27 내지 31% 사이에서 변하고, 400℃에서의 전자빔 처리시에 28 내지 32% 사이에서 변한다. 1시간 동안 열경화되었던 막의 수축률은 약 10%이다. 굴절률은 도 4에 그래프로서 도시되며, 전자빔 공정 후의 값이 포스트 베이킹 값 1.43과 비교된다. 300℃에서 조사량 3,000 또는 5,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 로 처리된 웨이퍼에서, 굴절률은 열경화된 웨이퍼의 1.51과 매우 유사하다.

열경화 후에 유전 상수와, 300℃에서의 전자빔 조사량의 함수 관계가 도 5에 도시된다. 전술한 바와 같이, 유전 상수는 3.1에서부터 열경화후 3,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 에서는 2.8로, 5,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 에서는 2.9로 낮아진다. 그러나, 7,000 $\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 에서의 처리 후에, 유전 상수는 약 4가 된다. 이 관찰은 연구된 최고 조사량에서, 메틸실록산막이 실리콘 산화물 유사 재료로 크게 변성된다는 해석과 일치한다.

50:1의 물/하이드로플루오르 산 완충된 산화물 식각 용액에서 512B의 습식 식각률을 측정하였다. 습식 식각률은 조사량 레벨이 높아지고 처리 온도가 높아짐에 따라 떨어졌다. 400℃에서, 습식 식각률은 조사량 3000 μ C/cm²에서 약 38nm/min이고 조사량 5,000 μ C/cm²에서 약 25nm/min이며, 이 값들은 열경화된 512B 재료의 통상의 습식 식각률보다 적어도 10의 인수만큼 더 느리다.

CMP 제거율은 Rodel Klebosol 1501-50 현탁액을 사용하여 IPEC 472 CMP 톨로 측정되었다. 300℃의 처리 온도에서 512B에 대한 결과가 전자빔 조사량과 열경화된 재료에 대한 함수 관계로서 도 6에 도시되고 있다. 제거율은 열경화된 재료에 대해 약 650nm/min에서부터, 연구된 최고 조사량에서 약 250 nm/min으로 떨어진다. 참고적으로, 이러한 조건하에서 열 실리콘 이산화물의 CMP 제거율은 약 250nm/min이다. CMP 결과는 유전 상수, 굴절률 및 막 수축 데이터와 함께, 7,000C/cm²에서의 전자빔 경화는 메틸실록산을 실리콘 산화물 유사 재료로 변성시킨다는 이상의 주장을 뒷받침한다.

예시 2

상표명 FLARETM 으로 얼라이트시그널사에서 제공되는, 폴리(아릴렌 에테르) 스핀-온-중합물 재료로 이루어진 막이 다이-니폰 스크린(Dia-Nippon Screen) 스핀 코터를 이용하여, 30초 동안 3000 rpm으로 실리콘 웨이퍼상에서 스핀 코팅되고, 150, 200, 250℃에서 각각 1분 동안 베이킹됨으로써 준비되었다. 일정한 조사량(4단계)의 전자빔 조사법이 하기의 표 2에서 주어진 조건에 따라 예시 1에서 기술한 바와 같이 수행되었다.

[표 2]

3000 μ C/cm ²			5000 μ C/cm ²			7000 μ C/cm ²		
단계	조사량	전압	단계	조사량	전압	단계	조사량	전압
1	1950	7.5	1	3250	7.5	1	4550	7.5
2	450	3.7	2	750	3.7	2	1050	3.7
3	300	3	3	500	3	3	700	3
4	300	3	4	500	3	4	700	3

FLARETM 조사 공정 조건

하기의 표 3에서는 전자빔 조사량과 처리 온도의 함수로서 전자빔 경화로 인한 두께 변화, 굴절률 및 유전 상수를 400℃에서 1시간 동안 열경화된 막의 수치들과 비교한다. 유전 상수에 있어서, 상이한 웨이퍼에서 측정된 값들의 범위가 제시된다.

[표 3]

조사량, 온도(μ C/cm ² ,℃)	수축률	굴절률	유전 상수
1시간동안 400℃에서의 열경화된 막	6	1.72	2.89-3.1
3,000,300	6.1	1.72	2.48-2.59
5,000,300	10.9	1.78	2.49-2.48
7,000,300	15.2	1.84	2.41
3,000,400	12.5	1.77	
5,000,400	20.8	1.89	2.56
7,000,400	23.9	1.94	

경화후 FLARETM 막의 특성

그러므로, 폴리(아릴렌 에테르)막의 전자빔 공정은 종래의 열경화 공정에 의해 공정될 때 동일한 재료의 유전 상수보다 낮은 유전 상수를 갖는 유전층을 제공한다고 볼 수 있다.

이상으로부터 본 발명이 스핀-온-글래스 및 스핀-온-중합물 재료의 공정에서 상당한 진보를 나타냄을 이해할 수 있을 것이다. 더욱 자세하게 설명하면, 본 발명은 전자빔 조사로 스핀-온-글래스 및 스핀-온-중합물 재료를 경화하는 방법을 제공하며 이 방법은 열경화 처리되는 동일한 재료의 특성과 비교되는 유사하거나 향상된 특성을 유전 재료에 제공한다. 특히, 유전 상수가 열경화된 막의 유전 상수보다 낮은 막이 얻어진다. 또한, 전자빔 조사량을 조절함으로써 막 특성이 변경될 수 있다. 이 개선된 방법은 고온의 열경화법보다 더욱 신속하게 그리고 저온에서 수행될 수 있다. 또한, 소프트 진공 환경에서 대면적의 일정한 전자빔으로 유전막을 조사함으로써, 민감한 산화물에 끼치는 전자빔 손상은 제거되지 않을지라도 최소화이다. 또한, 본 발명의 다수의 특정 실시예가 예시적인 목적으로 상세하게 설명되었지만, 다양한 변경 실시예가 본 발명의 사상과 범위에서 이탈하는 일없이 이루어질 수 있음을 이해할 것이다. 따라서, 본 발명은 첨부되는 청구 범위 외에는 한정되지 않는다.

(57) 청구의 범위

청구항 1.

기관에 오버레이되는 스핀-온-글래스 또는 스핀-온-중합물 재료 층을 변성시키는 방법에 있어서,

상기 층이 동일 재료의 열경화된 층의 유전 상수보다 작거나 거의 같은 유전 상수를 갖도록 충분한 전자 조사량이 축적될 때까지, 비산화성 분위기에 있는 상기 층을 대면적 전자빔으로 조사하고, 이와 동시에 상기 층을 가열하는 단계를 포함하는 변성 방법.

청구항 2.

제1항에 있어서, 상기 전자 조사량은 약 $100\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 과 $10,000\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 사이에 있는 것인 변성 방법.

청구항 3.

제2항에 있어서, 상기 전자 조사량은 약 $2,000\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 과 $5,000\mu\text{C}/\text{cm}^2$ 사이에 있는 것인 변성 방법.

청구항 4.

제1항에 있어서, 상기 전자빔 조사는 약 0.5keV와 20keV 사이의 전자 에너지로 행하여 지는 것인 변성 방법.

청구항 5.

제4항에 있어서, 상기 전자 에너지는 상기 층 전체에 일정한 에너지 분배가 제공되도록 상기 조사 중에 감소되는 것인 변성 방법.

청구항 6.

제4항에 있어서, 상기 전자빔 조사는 약 1keV와 10keV 사이의 전자 에너지로 행하여 지는 것인 변성 방법.

청구항 7.

제1항에 있어서, 상기 층의 가열은 약 30°C 내지 500°C 사이의 온도에서 상기 층이 유지되도록 가열하는 것인 변성 방법.

청구항 8.

제7항에 있어서, 상기 층의 가열은 약 200℃ 내지 400℃ 사이의 온도에서 상기 층이 유지되도록 가열하는 것인 변성 방법.

청구항 9.

제3항에 있어서, 상기 층의 가열은 약 200℃ 내지 400℃ 사이의 온도에서 상기 층이 유지되도록 가열하는 것인 변성 방법.

청구항 10.

제1항에 있어서, 상기 스핀-온-글래스 재료는 메틸실록산, 메틸실세스퀴옥산, 페닐실록산, 페닐실세스퀴옥산, 메틸페닐실록산, 메틸페닐실세스퀴옥산 및 규산염 중합물로 이루어진 그룹에서 선택되는 것인 변성 방법.

청구항 11.

제10항에 있어서, 상기 층의 적어도 상단부가 실리콘 산화물의 특성과 유사한 특성을 갖도록, 충분한 전자 조사량이 축적될 때까지 상기 층을 계속해서 조사하는 단계를 더 포함하고, 상기 층은 하드 마스크층으로서 기능하는 것인 변성 방법.

청구항 12.

제1항에 있어서, 상기 스핀-온-글래스 재료는 하이드로젠실록산, 하이드로젠실세스퀴옥산, 유기하이드리도실록산 및 유기하이드리도실세스퀴옥산 중합물과, 하이드로젠실세스퀴옥산과 알콕시하이드리도실록산 또는 하이드록시하이드리도실록산의 공중합물로 이루어진 그룹에서 선택되는 것인 변성 방법.

청구항 13.

제1항에 있어서, 상기 스핀-온-중합물 재료는, 폴리이미드, 폴리테트라플루오로에틸렌, 파릴렌, 불화성 및 비불화성 폴리(아릴렌 에테르), 및 페닐-에티닐레이티드 방향성 단량물과 올리고머에서 얻어지는 중합물 재료 및 이들의 혼합물로 이루어진 그룹에서 선택되는 것인 변성 방법.

청구항 14.

제1항에 있어서, 상기 층의 전자빔 조사는 상기 층을 열경화하는데 필요한 시간보다 더 적은 시간 동안 층을 조사하는 것인 변성 방법.

청구항 15.

기판에 오버레이되는 스핀-온-글래스 또는 스핀-온-중합물 재료 층을 변성하는 방법에 있어서,

상기 층이 완충된 산화물 식각시에 동일 재료의 열경화된 층의 식각률보다 더 느린 식각률을 갖도록 충분한 전자 조사량이 축적될 때까지, 비산화성 분위기에 있는 상기 층을 대면적 전자빔으로 조사하고, 이와 동시에 상기 층을 가열하는 단계를 포함하는 변성 방법.

청구항 16.

집적 회로 디바이스를 제조하는 방법에 있어서,

기판에 오버레이되는 금속막을 패터닝하는 단계와;

상기 금속막 상에 스핀-온-글래스 또는 스핀-온-중합물 재료 층을 증착하는 단계와;

상기 층이 동일 재료의 열경화된 층의 유전 상수보다 작거나 거의 같은 유전 상수를 갖도록 충분한 전자 조사량이 축적 될 때까지, 비산화성 분위기에 있는 상기 층을 대면적 전자빔으로 조사하고, 이와 동시에 상기 층을 가열하는 단계와;

조사된 층에서 비아를 패터닝하는 단계 및

상기 비아를 금속으로 충전하는 단계를 포함하는 집적 회로 디바이스 제조 방법.

청구항 17.

제16항에 있어서, 상기 전자 조사량은 약 $100\mu\text{ C/cm}^2$ 과 $10,000\mu\text{ C/cm}^2$ 사이에 있는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

청구항 18.

제17항에 있어서, 상기 전자 조사량은 약 $2,000\mu\text{ C/cm}^2$ 과 $5,000\mu\text{ C/cm}^2$ 사이에 있는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

청구항 19.

제16항에 있어서, 상기 전자빔 조사는 0.5keV 와 20keV 사이의 전자 에너지로 행하여 지는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

청구항 20.

제19항에 있어서, 상기 전자 에너지는 상기 층 전체에 일정한 에너지 분배가 제공되도록 상기 조사 중에 감소되는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

청구항 21.

제19항에 있어서, 상기 전자빔 조사는 1keV 와 10keV 사이의 전자 에너지로 행하여 지는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

청구항 22.

제16항에 있어서, 상기 층의 가열은 30°C 내지 500°C 사이의 온도에서 상기 층이 유지되도록 가열하는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

청구항 23.

제22항에 있어서, 상기 층의 가열은 단계는 200°C 내지 400°C 사이의 온도에서 상기 층이 유지되도록 가열하는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

청구항 24.

제1항에 있어서, 상기 스핀-온 글래스 재료는 메틸실록산, 메틸실세스퀴옥산, 페닐실록산, 페닐실세스퀴옥산, 메틸페닐실록산, 메틸페닐실세스퀴옥산 및 규산염 중합물로 이루어진 그룹에서 선택되는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

청구항 25.

제24항에 있어서, 상기 층의 적어도 상단부가 실리콘 산화물의 특성과 유사한 특성을 갖도록 충분한 전자 조사량이 축적될 때까지 상기 층을 계속해서 조사하는 단계를 더 포함하고, 상기 층은 하드 마스크층으로서 기능하는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

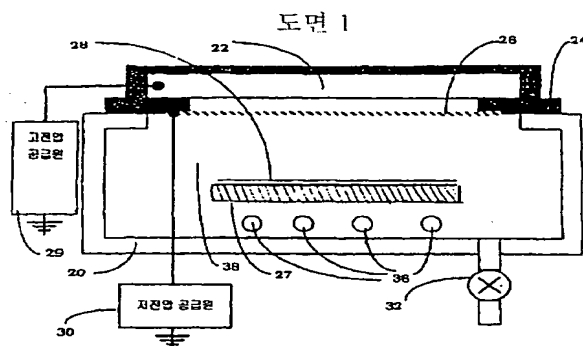
청구항 26.

제16항에 있어서, 상기 스핀-온-글래스 재료는 하이드로젠실록산, 하이드로젠실세스퀴옥산, 유기하이드리도실록산 및 유기하이드리도실세스퀴옥산 중합물과, 하이드로젠실세스퀴옥산과 알콕시하이드리도실록산 또는 하이드록시하이드리도실록산의 공중합물로 이루어진 그룹에서 선택되는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

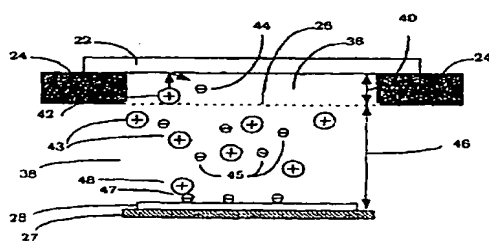
청구항 27.

제16항에 있어서, 상기 스핀-온-중합물 재료는 폴리이미드, 폴리테트라플루오로에틸렌, 파릴렌, 불화성 및 비불화성 폴리(아릴렌 에테르), 및 페닐-에틸렌레이티드 방향성 단량물과 올리고머에서 얻어지는 중합물 재료 및 이들의 혼합물로 이루어진 그룹에서 선택되는 것인 집적 회로 디바이스 제조 방법.

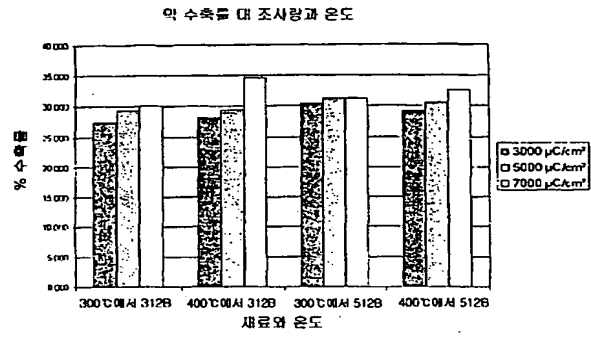
도면



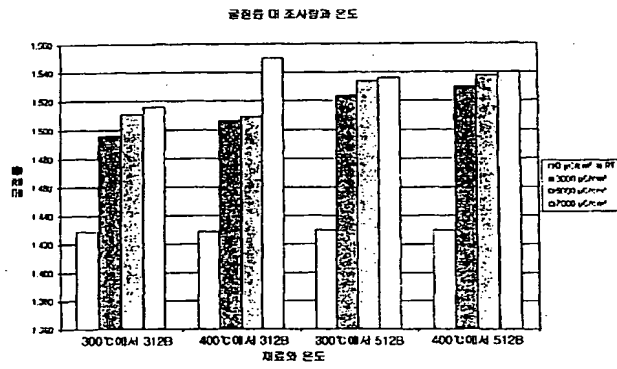
도면 2



도면 3



도면 4



도면 5

